

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
**Image Problem Mailbox.**



**PCT**

WELTOORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE  
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation <sup>6</sup> :	A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: <b>WO 96/14354</b>
C08J 9/12, C09K 3/30		(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 17. Mai 1995 (17.05.95)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP95/04122	(81) Bestimmungsstaaten: CN, JP, PL, SG, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).
(22) Internationales Anmeldedatum: 20. Oktober 1995 (20.10.95)	
(30) Prioritätsdaten: P 44 39 082.3 2. November 1994 (02.11.94) DE 195 02 708.6 28. Januar 1995 (28.01.95) DE	
(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): SOLVAY FLUOR UND DERIVATE GMBH [DE/DE]; Hans-Böckler-Allee 20, D-30173 Hannover (DE).	
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): KRÜCKE, Werner [DE/DE]; Ferdinand-Wallbrecht-Strasse 52, D-30163 Hannover (DE).	
(74) Anwalt: LAUER, Dieter; Solvay Pharma Deutschland GmbH, Hans-Böckler-Allee 20, D-30173 Hannover (DE).	

(54) Title: FOAMING AGENTS CONTAINING LIQUID CARBON DIOXIDE

(54) Bezeichnung: FLÜSSIGES KOHLENDIOXID ENTHALTENDE TREIBMITTEL

## (57) Abstract

The invention concerns a process for preparing foamed plastics, wherein a liquid foaming agent composition containing carbon dioxide liquefied under pressure is used. In addition to the carbon dioxide liquefied under pressure, all conventional liquid physical foaming agents such as alcohols, aliphatic or cyclical hydrocarbons, halogenous hydrocarbons or halogenous ethers can be used. The process is suitable in particular for preparing foamed polyethylene, polystyrene or polyurethane plastics. Foaming agent compositions containing carbon dioxide liquefied under pressure are also suitable for producing single or multi-component polyurethane foamed materials. In addition to the carbon dioxide liquefied under pressure all conventional liquid physical foaming agents such as ethers, ketones, aliphatic or cyclical hydrocarbons, halogenous hydrocarbons or halogenous ethers can be used. The invention further concerns a process for preparing these foaming agent compositions.

## (57) Zusammenfassung

Beschrieben wird ein Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe, bei dem man eine flüssige Treibmittelzusammensetzung einsetzt, welche unter Druck verflüssigtes Kohlendioxid enthält. Neben dem unter Druck verflüssigtem Kohlendioxid können dabei alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel wie Alkohole, aliphatische oder cyclische Kohlenwasserstoffe, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether verwendet werden. Das Verfahren eignet sich insbesondere für die Herstellung geschäumter Polyethylen-, Polystyrol- oder Polyurethan-Kunststoffe. Treibmittelzusammensetzungen, welche unter Druck verflüssigtes Kohlendioxid enthalten, eignen sich auch zur Erzeugung von Einkomponenten- oder Mehrkomponenten-Polyurethan-Schaumstoffen. Neben dem unter Druck verflüssigtem Kohlendioxid können auch hier alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel wie Ether, Ketone, aliphatische oder cyclische Kohlenwasserstoffe, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether eingesetzt werden. Weiterhin wird ein Verfahren zur Herstellung dieser Treibmittelzusammensetzungen beschrieben.

#### ***LEDIGLICH ZUR INFORMATION***

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

<b>AT</b>	Oesterreich	<b>GA</b>	Gabon	<b>MR</b>	Mauretanien
<b>AU</b>	Australien	<b>GB</b>	Vereinigtes Königreich	<b>MW</b>	Malawi
<b>BB</b>	Belgien	<b>GE</b>	Georgien	<b>NE</b>	Niger
<b>BE</b>	Belgien	<b>GN</b>	Guinea	<b>NL</b>	Niederlande
<b>BF</b>	Burkina Faso	<b>GR</b>	Griechenland	<b>NO</b>	Norwegen
<b>BG</b>	Bulgarien	<b>HU</b>	Ungarn	<b>NZ</b>	Neuseeland
<b>BJ</b>	Benin	<b>IE</b>	Irland	<b>PL</b>	Polen
<b>BR</b>	Brasilien	<b>IT</b>	Italien	<b>PT</b>	Portugal
<b>BY</b>	Belarus	<b>JP</b>	Japan	<b>RO</b>	Rumänien
<b>CA</b>	Kanada	<b>KE</b>	Kenya	<b>RU</b>	Russische Föderation
<b>CF</b>	Zentrale Afrikanische Republik	<b>KG</b>	Kuwait	<b>SD</b>	Sudan
<b>CG</b>	Kongo	<b>KP</b>	Demokratische Volksrepublik Korea	<b>SE</b>	Schweden
<b>CH</b>	Schweiz	<b>KR</b>	Republik Korea	<b>SI</b>	Slowenien
<b>CI</b>	Côte d'Ivoire	<b>KZ</b>	Kasachstan	<b>SK</b>	Slowakei
<b>CM</b>	Kamerun	<b>LI</b>	Liechtenstein	<b>SN</b>	Senegal
<b>CN</b>	China	<b>LK</b>	Sri Lanka	<b>TD</b>	Tschad
<b>CS</b>	Tschechoslowakei	<b>LU</b>	Luxemburg	<b>TG</b>	Togo
<b>CZ</b>	Tschechische Republik	<b>LV</b>	Lettland	<b>TJ</b>	Tadschikistan
<b>DE</b>	Deutschland	<b>MC</b>	Monaco	<b>TT</b>	Trinidad und Tobago
<b>DK</b>	Dänemark	<b>MD</b>	Republik Moldau	<b>UA</b>	Ukraine
<b>ES</b>	Spanien	<b>MG</b>	Madagaskar	<b>US</b>	Vereinigte Staaten von Amerika
<b>FI</b>	Finnland	<b>ML</b>	Mali	<b>UZ</b>	Usbekistan
<b>FR</b>	Frankreich	<b>MN</b>	Mongolei	<b>VN</b>	Vietnam

## Flüssiges Kohlendioxid enthaltende Treibmittel

### Beschreibung

Die Erfindung betrifft flüssiges Kohlendioxid enthaltende Treibmittel sowie deren Verwendung in Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe.

Die Erfindung betrifft auch Treibmittelzusammensetzungen, welche zur Herstellung von Ein- oder Mehrkomponenten-Polyurethanschaumstoffen aus Druckbehältern geeignet sind.

Der Einsatz von Fluorchlorkohlenwasserstoffen (FCKWs) als Treibmittel bei der Herstellung geschäumter Kunststoffe ist aus ökologischen Gründen nicht mehr wünschenswert. Als Ersatzstoffe sind bisher auch gasförmige Substanzen, wie z. B. Kohlendioxid, vorgeschlagen worden. Kohlendioxid als gasförmiges physikalisches Treibmittel hat aber den Nachteil, daß es sich aufgrund seiner relativ niedrigen kritischen Temperatur bei der während der Produktion von Kunststoffschäumen herrschenden Bedingungen nur recht schwierig dosieren läßt. Weiterhin führt der Einsatz von Kohlendioxid nach bisher bekannten Verfahren zumeist zu offenzelligen Schaumstoffen mit einem unerwünscht hohen Wasseraufnahmevermögen und einer oft noch unbefriedigenden Wärmedämmung. Auch ist bisher die Herstellung geschäumter Kunststoffe mit vorwiegend geschlossenen Zellen bei der Verwendung von Kohlendioxid als alleinigem Treibmittel oder als Co-Treibmittel in Kombination mit anderen physikalischen Treibmitteln noch mit Schwierigkeiten verbunden.

Einkomponenten- bzw. Mehrkomponenten-Polyurethanschäume, die aus einem Druckbehälter, z. B. einer Sprühdose, abgegeben werden, werden hauptsächlich zur Aufschäumung von Hohl- oder Zwischenräumen im Bauwesen oder im Automobilbau eingesetzt. Beim sogenannten Einkomponenten-Polyurethanschaum (nachfolgend 1K-PUR-Schaum genannt) wird eine Polyolvormischung zusammen mit einem Überschuß an Di- und/oder Polyisocyanat in Gegenwart eines Katalysators und gegebenenfalls weiterer Hilfs- und Zusatzstoffe in einem Druckbehälter zu einem Isocyanatgruppen enthaltenden Prepolymer umgesetzt. Durch Betätigung des Sprühventils des Druckbehälters wird das Prepolymer durch ein Treibmittel aus der Dose herausgedrückt, wobei es zu einer spontanen Aufschäumung des Prepolymers kommt. Durch Reaktion der noch vorhandenen Isocyanatgruppen mit der Luftfeuchtigkeit entsteht ein weitgehend geschlossenzelliger Hartschaum.

Beim Zweikomponentenpolyurethanschaum (nachfolgend 2K-PUR-Schaum genannt) benötigt man zum Aushärten des Prepolymer-Schaumes eine weitere Hydroxygruppen tragende Komponente, z. B. ein Polyol, welches erst unmittelbar vor der Schaumbildung zugesetzt wird. Üblicherweise befindet sich dieses Polyol im Druckbehälter in einem von den übrigen Komponenten abgetrennten Füllraum und wird durch Betätigung des Sprühventils erst unmittelbar vor Austritt aus dem Druckbehälter der prepolymeren Komponente zugesetzt.

Die meisten für die Anwendung aus Druckbehältern eingesetzten Prepolymere für PUR-Schäume besitzen eine sehr hohe Viskosität, so daß die eingesetzten Treibmittel gute Lösungsmittelleigenschaften besitzen sollten, um die Komponenten problemlos aus dem Druckbehälter heraus verschäumen zu können. Der Einsatz von Fluorchlorkohlenwasserstoffen (FCKWs) als Treibmittel für derartige Anwendungen ist aus ökologischen Gründen nicht mehr wünschenswert. Viele der bisher vorge-

schlagenen Ersatzstoffe zeigen noch anwendungstechnische Nachteile wie z. B. eine noch unbefriedigende Wärmedämmung oder zu geringe Verdampfungsgeschwindigkeit.

Aufgabe der Erfindung war es daher, neue Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe, und auch für die Erzeugung von PUR-Schäumen aus Druckbehältern, zur Verfügung zu stellen, welche die bisherigen Nachteile des Standes der Technik überwinden. Eine weitere Aufgabe bestand darin, für diese Verfahren neue Treibmittelzusammensetzungen zur Verfügung zu stellen.

Überraschend wurde nun gefunden, daß Zusammensetzungen, welche neben mindestens einer weiteren flüssigen Komponente Kohlendioxid in flüssiger Form enthalten, sich als Treibmittelzusammensetzungen in Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe eignen. Treibmittelzusammensetzungen, welche verflüssigtes Kohlendioxid enthalten, eignen sich auch zur Erzeugung von PUR-Schäumen aus Druckbehältern.

Gegenstand der Erfindung sind Treibmittelzusammensetzungen, die 0,5 bis 50 Gew.-% flüssiges CO<sub>2</sub> enthalten. Bevorzugte Treibmittelzusammensetzungen enthalten 5 bis 50 Gew.-% flüssiges CO<sub>2</sub>, insbesondere 10 Gew.-% bis 50 Gew.-%.

Zusätzlich zum flüssigen CO<sub>2</sub> ist mindestens eine weitere flüssige oder druckverflüssigte Komponente enthalten. Diese weitere flüssige Komponente oder die weiteren flüssigen Komponenten stellen vorzugsweise den Rest auf 100 Gew.-% der Treibmittelzusammensetzung dar. Bei der oder den weiteren flüssigen Komponenten kann es sich beispielsweise um flüssige oder druckverflüssigte physikalische Treibmittel und/oder um flüssige Flammenschutzmittel, beispielsweise aus der Gruppe der Phosphatester oder Phosphonsäureester, handeln. Außerdem können zusätzlich auch noch bekannte Zusatz- und Hilfsstoffe wie

Stabilisatoren oder Weichmacher enthalten sein.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe mit Hilfe von Treibmitteln, bei dem man eine flüssige Treibmittelzusammensetzung einsetzt, welche 0,5 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 50 Gew.-%, insbesondere 10 bis 50 Gew.-%, ganz besonders 10 bis 20 Gew.-%, verflüssigtes Kohlendioxid enthält.

Verflüssigtes Kohlendioxid im Sinne der Erfindung kann nach allen an sich bekannten Verfahren zur Gasverflüssigung, vorzugsweise durch Druckverflüssigung erhalten werden.

Kohlendioxid ist bei Raumtemperatur unter Normaldruck ( $1,01325 \cdot 10^5$  Pa) ein farbloses Gas, welches sich durch Anwendung eines Druckes von 56,5 atm ( $=5,72486 \cdot 10^6$  Pa) bei 20 °C zu einer farblosen, leicht beweglichen Flüssigkeit druckverflüssigen lässt. Verfahren zur Druckverflüssigung von Kohlendioxid sind allgemein bekannt.

Eine Ausführungsform der vorliegenden Erfindung bezieht sich auf die Herstellung von geschäumten Kunststoffen, beispielsweise durch das Gieß- oder Extrusionsverfahren. Eine andere Ausführungsform der Erfindung, die später erläutert wird, betrifft speziell die Herstellung von Ein- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffen aus Druckbehältern (PUR = Polyurethan). Im folgenden wird zunächst die erstgenannte Ausführungsform näher erläutert.

Als weitere flüssige Komponenten neben dem druckverflüssigten Kohlendioxid sind bei der Herstellung geschäumter Kunststoffe alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel, nämlich leichtflüchtige organische Verbindungen wie Ether, z. B. Diethylether, Ketone wie Aceton, Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Heptan, Benzingemische, halogenhalt-

tige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether verwendbar. Auch unter Druck verflüssigte Gase wie z. B. Propan oder Butan können neben dem verflüssigten Kohlendioxid eingesetzt werden. Weiterhin kommt als flüssige Treibmittelkomponente Wasser in Frage.

Bevorzugt setzt man zur Herstellung geschäumter Kunststoffe eine Treibmittelzusammensetzung ein, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines flüssigen oder unter Druck verflüssigten physikalischen Treibmittels aus der Gruppe Alkohole mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, aliphatische Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, cyclische Kohlenwasserstoffe mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen oder halogenhaltige Ether mit insgesamt 2 bis 6 Kohlenstoffatomen enthält oder daraus besteht, ein. Als Alkohole sind dabei insbesondere Ethanol und Isopropanol bevorzugt. Beispiele für aliphatische Kohlenwasserstoffe sind Pentan, Hexan, Heptan sowie Benzinfaktionen, insbesondere Leichtbenzine mit einem Siedepunkt im Bereich von 15 bis 80 °C. Ferner können auch als flüssige Treibmittelkomponente die niedersiedene Fraktionen, wie z. B. Propan und/oder Butan, druckverflüssigt eingesetzt werden. Beispiele für cyclische Kohlenwasserstoffe sind cycloaliphatische Kohlenwasserstoffe, vorzugsweise Cyclopropan, Cyclopentan und Cyclohexan. Unter halogenhaltigen Kohlenwasserstoffen werden Wasserstoff enthaltende Fluorchlor- oder Fluorkohlenwasserstoffe verstanden. Als Fluorchlorkohlenwasserstoffe sind z. B. Chlordifluormethan (R22), Trifluormethan (R23), 1,1-Dichlor-1-fluorethan (R141b), 1-Chlor-1,1-difluorethan (R142b) oder 1,3-Dichlor-1,1,2,2,3,3-Hexafluorpropan (R216a) einsetzbar. Beispiele für Fluorkohlenwasserstoffe sind Pentafluorethan (R125), 1,1,1,2-Tetrafluorethan (R134a), 1,1,1-Trifluorethan (R143a), 1,1,2-Trifluorethan (R143), 1,1-Difluorethan (R152a), 1,1,1,3,3-Pentafluor-

propan (R245fa) Octafluorpropan (R218), oder auch 1,1,1,3,3-Pentafluorbutan (R365mfc). Unter halogenhaltigen Ethern werden Wasserstoff enthaltende Fluorchlor- oder Fluorether, wie z. B. Difluormethoxy-2,2,2-trifluorethan (E245) verstanden.

Vorzugsweise wird eine Treibmittelzusammensetzung eingesetzt, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines halogenhaltigen Kohlenwasserstoffes oder eines aliphatischen Kohlenwasserstoffes oder eines halogenhaltigen Ethers enthält oder aus dem genannten Gemisch besteht.

Besonders bevorzugt wird in dem erfindungsgemäßen Verfahren eine Treibmittelzusammensetzung eingesetzt, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Difluorethan (R152a) und/oder 30 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Dichlor-1-Fluorethan (R141b) enthält oder daraus besteht. Weitere besonders bevorzugt im erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzte Treibmittelzusammensetzungen sind Treibmittelzusammensetzungen, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Dichlor-1-Fluorethan (R141b) sowie gegebenfalls zusätzlich noch 1 bis 3 Gewichtsteile Wasser enthalten oder aus dem genannten Gemisch bestehen. Ebenfalls besonders bevorzugt ist eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid, 50 bis 70 Gewichtsteile 1,1-Difluorethan (R152a) und 20 bis 35 Gewichtsteile Ethanol enthält oder aus dem Gemisch besteht. Unter den halogenhaltigen Ether enthaltenden erfindungsgemäßen Zusammensetzungen sind solche Treibmittelzusammensetzungen besonders bevorzugt, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile Difluormethoxy-2,2,2-Trifluorethan (E245) enthalten oder aus solchen Gemischen bestehen. Von den aliphatischen Kohlenwasserstoffen ist besonders n-Pantan bevorzugt. Vorzugsweise sollte eine aliph-

tische Kohlenwasserstoffe enthaltende erfindungsgemäße Zusammensetzung 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile n-Pantan sowie gegebenenfalls zusätzlich noch 1 bis 3 Gewichtsteile Wasser enthalten oder aus einem solchen Gemisch bestehen.

Bei all diesen Treibmittelgemischen kann durch Einsatz des flüssigen CO<sub>2</sub> die Einsatzmenge an den anderen Treibmitteln reduziert werden. CO<sub>2</sub> ist physiologisch unbedenklich und umweltverträglich.

Zweckmäßigerweise wird das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe als Gießverfahren oder Extrusionsverfahren durchgeführt. Beim Extrusionsverfahren werden für die Herstellung von geschäumten Kunststoffen geeignete Mischungen direkt zu geschäumten Platten, Folien, Formkörpern, Profilen oder Partikeln extrudiert. Besonders bevorzugt werden erfindungsgemäß geschäumte thermoplastische Kunststoffe, insbesondere Polyethylen-, Polypropylen- oder Polystyrolschaumstoffe hergestellt. Erfindungsgemäß wird das Verfahren dabei so durchgeführt, daß man in eine Schmelze der zur Herstellung geschäumter Kunststoffe geeigneten Ausgangsprodukte die Treibmittelzusammensetzung aus verflüssigtem Kohlendioxid und einem weiteren flüssigen physikalischen Treibmittel zumischt und die Polymerisation der Ausgangsprodukte für den herzustellenden geschäumten Kunststoff gegebenenfalls unter Aufrechterhaltung eines schwachen Über- oder Unterdruckes während des Aufschäumvorganges durchführt. Für das erfindungsgemäße Verfahren können dabei an sich bekannte Verarbeitungsanlagen, z. B. Extruderanlagen eingesetzt werden. Besonders überraschend ist es dabei, daß es mit dem erfindungsgemäßen Verfahren möglich ist, Kohlendioxid in verflüssigtem Zustand auch bei erhöhter Temperatur, in den Extruder zum Zwecke der Aufschäumung thermoplastischer Polymerschmelzen einzubringen. Im Gegensatz zu den bisher bekannten

Verfahren des Standes der Technik ist damit eine problemlose Dosierung des Kohlendioxids möglich. Nach dem erfindungsgemäßem Verfahren gelingt es damit unter Verwendung von Kohlendioxid vorwiegend geschlossenzellige Schaumstoffe von sehr gleichmäßiger feinzelliger Struktur herzustellen. Außerdem zeichnen sich die nach dem erfindungsgemäßem Verfahren erhaltenen geschäumten Kunststoffe durch ein hohen Wärmeisolierungsvermögen aus.

Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe kann dabei so durchgeführt werden, daß man eine in einem Druckbehälter vorkonfektionierte Treibmittelzusammensetzung einsetzt, welche hergestellt wurde, indem man in einem Druckbehälter das flüssige oder unter Druck verflüssigte physikalische Treibmittel in den gewünschten Gewichtsteilen vorlegt und auf an sich bekannte Weise druckverflüssigtes Kohlendioxid in der gewünschten Menge hineindrückt. Es kann nach dem erfindungsgemäßem Verfahren aber auch so vorgegangen werden, daß man die einzusetzende Treibmittelzusammensetzung erst unmittelbar vor dem Aufschäumvorgang der zu verschäumenden Polymere oder polymerisierbaren Komponenten herstellt. Hierbei wird in den entsprechenden Mengen in einem Druckgefäß außerhalb der eigentlichen Extruderanlage verflüssigtes Kohlendioxid in die weitere flüssige Treibmittelkomponente unter einem Druck, unter welchem Kohlendioxid im flüssigen Zustand vorliegt, eingeleitet, wobei sich die Komponenten weitgehend vermischen. Die so erhaltene homogene Mischung aus verflüssigtem Kohlendioxid und flüssiger Treibmittelkomponente wird dann über einen Einlaß für flüssige Treibmittel in die Extruderanlage eingeleitet.

Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich sowohl zur Herstellung offenzelliger wie geschlossenzelliger Hart- oder Weichschaumstoffe. Besonders geeignet ist das Verfahren zur Herstellung von geschäumten Polyurethan-Kunststoffen. Hierfür

können an sich bekannte PUR-Verarbeitungsanlagen, z. B. Hochdruck- bzw. Niederdruckvermischungsanlagen, welche mit dem nach dem Stand der Technik bekannten statischen Mischern ausgerüstet sind, eingesetzt werden.

In einer Variante zur Herstellung von geschäumten PUR-Kunststoffen können die erfindungsgemäßen Treibmittel neben druckverflüssigtem Kohlendioxid und einem oder mehreren flüssigen und/oder unter Druck verflüssigten physikalischen Treibmitteln noch weitere flüssige Zusatzmittel, z. B. Flammeschutzmittel, als eine weitere Komponente enthalten. Übliche Flammeschutzmittel sind z. B. Phosphatester oder Phosphonate. Besonders gut geeignet sind entsprechende Phosphatester bzw. Phosphonester, die drei Niedrigalkylgruppen bzw. drei, durch ein oder mehrere Halogenatome substituierte Niedrigalkylgruppen aufweisen. Niedrigalkyl bedeutet vorzugsweise C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Gruppen. Geeignet sind z. B. Tris-chlorisopropylphosphat, Trichlorisopropylphosphat, Tris-chlorethylphosphat, Trichlorethylphosphat, Trichlorpropylphosphat, Tris-chlorpropylphosphat, Triethylphosphat, Dimethylethylphosphat, Tris-dichlorisopropylphosphat oder Dimethylmethylphosphonat.

Wird das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung geschäumter PUR-Kunststoffe eingesetzt, so können hierbei alle üblichen Schaumrohstoffe wie z. B. aliphatische, cyclische aliphatische oder aromatische Di- oder Polyisocyanate eingesetzt werden. Beispiele für Schaumrohstoffe sind z. B. 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat, Diphenylmethandiisocyanat, Polymethylenpolyphenylisocyanat und Mischungen davon. Es können auch Carbodiimidgruppen, Urethangruppen, Allophanatgruppen, Isocyanuratgruppen, Harnstoffgruppen oder Biuretgruppen enthaltene Polyisocyanate, die man als "modifizierte Polyisocyanate" oder "Isocyanat-Polymeren" bezeichnet, verwendet werden. Bei der Herstellung von geschäumten PUR-Kunststoffen werden Polyisocyanate üblicherweise mit Verbindungen umge-

setzt, die mindestens zwei gegenüber Isocyanatgruppen reaktionsfähige Wasserstoffatome enthalten, beispielsweise Hydroxylgruppen aufweisende Verbindungen auf Polyester-, Polyether- und Aminbasis, sowie Amino- und/oder Carboxyl- und/oder Thiolgruppen aufweisende Verbindungen. Weiterhin können alle bei der Herstellung von geschäumten PUR-Kunststoffen eingesetzten Katalysatoren wie z. B. tertiäre Amine und/oder organische Metallverbindungen wie beispielsweise Zinnsalze von Carbonsäuren eingesetzt werden.

Wird das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von Polystyrol- oder Polyethylen-Schaumstoffen eingesetzt, können auch hierfür alle an sich bekannten Schaumrohstoffe verwendet werden.

Auf an sich bekannte Weise können dabei zusätzlich zu den Polymeren und/oder polymerisierbaren Bestandteilen alle an sich bekannte Zusatz- oder Hilfsstoffe, beispielsweise Nuklisierungsmittel, Porenregler, Stützstoffe, Flammeschutzmittel, Antistatika, Stabilisatoren, Weichmacher, Vernetzungsmittel, Füllstoffe oder Farbstoffe beigefügt sein.

Eine weitere Ausführungsform der Erfindung betrifft die Herstellung von Ein- oder Mehrkomponenten-PUR-Schaumstoffen aus Druckbehältern und wird im folgenden erläutert. Auch hier verwendet man eine Treibmittelzusammensetzung, die 0,5 bis 50 Gew.-% verflüssigtes CO<sub>2</sub> enthält.

Unter Treibmittelzusammensetzung wird der im Druckbehälter eingeschlossene flüssige Anteil der Treibmittelzusammensetzung, einschließlich der sich im Druckbehälter befindlichen Gasphase verstanden.

Die Treibmittelzusammensetzung enthält bei dieser Variante neben dem flüssigen CO<sub>2</sub> mindestens eine weitere

flüssige Komponente. Als weitere flüssige Komponente kann beispielsweise ein flüssiges oder druckverflüssigtes physikalisches Treibmittel enthalten sein. Halogenhaltige Treibmittel sind gut geeignet, halogenfreie Treibmittel sind oft umweltverträglich und vorzuziehen. Gemäß einer besonders vorteilhaften Variante ist flüssiges CO<sub>2</sub> als einziges Treibmittel enthalten, die flüssige weitere Komponente wird durch ein flüssiges Flammenschutzmittel aus der Gruppe der Ester der Phosphorsäure oder der Ester der Phosphonsäure gebildet.

Als weitere flüssige Komponenten neben dem druckverflüssigten Kohlendioxid sind alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel, nämlich leichtflüchtige organische Verbindungen wie Ether, Aceton, Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Heptan, Hexan, Benzingemische, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether möglich. Auch unter Druck verflüssigte Gase wie z. B. Propan oder Butan können neben dem verflüssigten Kohlendioxid eingesetzt werden.

Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen mehr als 5 Gew-%, insbesondere 5 bis 50, z. B. 5 oder 10 bis 30 Gew-%, verflüssigtes Kohlendioxid.

Bevorzugt sind Treibmittelzusammensetzungen, welche 10 bis 50 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines flüssigen oder unter Druck verflüssigten Treibmittels aus der Gruppe der Ether mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, der Ketone mit 3 bis 5 Kohlenstoffatomen, der aliphatischen Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, der halogenhaltigen Kohlenwasserstoffe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen oder der halogenhaltigen Ether mit insgesamt 2 bis 6 Kohlenstoffatomen enthalten oder aus einem solchen Gemisch bestehen. Beispiele für aliphatische Kohlenwasserstoffe sind Pentan, Hexan, Heptan sowie Benzinfraktionen, insbesondere Leichtbenzine mit einem Siede-

punkt im Bereich von 15 bis 80 °C. Bevorzugt werden die niedersiedenden Fraktionen, wie z. B. Propan und/oder Butan, in druckverflüssigter Form eingesetzt. Beispiele für cyclische Kohlenwasserstoffe sind Cyclopropan, Cyclopentan und Cyclohexan. Unter halogenhaltige Kohlenwasserstoffen werden Wasserstoff enthaltende Fluorchlorkohlenwasserstoffe oder Fluorkohlenwasserstoffe verstanden. Als Fluorchlorkohlenwasserstoff sind z. B. Chlordifluormethan (R22), 1,1-Dichlor-1-fluorethan (R141b), 1-Chlor-1,1-difluorethan (R142b) oder 1,3-Dichlor-1,1,2,2,3,3-hexafluorpropan (R216a) möglich. Beispiele für Fluorkohlenwasserstoffe sind Trifluormethan (R23), Pentafluorethan (R125), 1,1,1,2-Tetrafluorethan (R134a), 1,1,1-Trifluorethan (R143a), 1,1,2-Trifluorethan (R143), 1,1-Difluorethan (R152a), 1,1,1,3,3-Pentafluorpropan (R245fa), Octafluorpropan (R218) oder 1,1,1,3,3-Pentafluorbutan (R365mfc). Unter halogenhaltigen Ethern werden Wasserstoff enthaltende Fluorchlor- oder Fluorether, wie z. B. Difluormethoxy-2,2,2-trifluorethan (E245) verstanden. Beispiele für mögliche Ether sind Dimethylether oder Diethylether. Von den Ketonen ist insbesondere Aceton bevorzugt.

Die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen können frei von halogenierten Treibmitteln sein und nur aus verflüssigtem Kohlendioxid als einziger Treibmittel-Komponente bestehen. Bevorzugt sind Abmischungen, die verflüssigtes Kohlendioxid in einer Menge von 20 bis 30 Gewichtsteilen und Butan oder ein Propan/Butan-Gemisch in einer Menge von 50 bis 60 Gewichtsteilen und/oder Aceton in einer Menge von 5 bis 15 Gewichtsteilen enthalten oder daraus bestehen. Als Propan/Butan-Gemisch kann ein an sich übliches Gemisch, beispielsweise ein Gemisch mit einem Dampfdruck von ca. 3,7 bar (abs.) verwendet werden.

Weiterhin bevorzugt sind erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzungen, welche 10 bis 50 Gewichtsteile verflüssig-

tes Kohlendioxid und 10 bis 90 Gewichtsteile eines halogenhaltigen Kohlenwasserstoffes oder eines halogenhaltigen Ethers, enthalten oder daraus bestehen. Besonders bevorzugt sind dabei Treibmittelzusammensetzungen, welche 10 bis 30 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und von den halogenhaltigen Kohlenwasserstoffen 10 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Difluorethan (R152a) und/oder 1,1-Dichlor-1-fluorethan (R141b) enthalten oder daraus bestehen. Unter den halogenhaltigen Ether enthaltenden erfindungsgemäßen Zusammensetzungen sind solche Treibmittelzusammensetzungen besonders bevorzugt, welche 15 bis 40 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 10 bis 20 Gewichtsteile Difluormethoxy-2,2,2-trifluorethan (E245) enthalten oder daraus bestehen.

In einer anderen besonders bevorzugten Variante können die erfindungsgemäßen Treibmittel neben druckverflüssigtem Kohlendioxid als flüssige Komponente als Flammeschutzmittel gebräuchliche Phosphatester oder Phosphonate. Besonders gut geeignet sind Phosphat- bzw. Phosphonester, die drei C1- C4-Alkylgruppen, die gegebenenfalls doch ein oder mehrere Halogenatome substituiert sind, wie z. B. Trischlorisopropylphosphat, Trischlorethylphosphat, Trichlorethylphosphat, Trichlorpropylphosphat, Trischlorpropylphosphat, Triethylphosphat, Dimethylethylphosphat, Tris-dichlorisopropylphosphat oder Dimethylmethylphosphonat, enthalten. Zweckmäßigerweise liegen die Konzentrationen dabei bei 10 bis 50 Gewichtsteilen verflüssigtem Kohlendioxid und 80 bis 100 Gewichtsteilen Phosphatester oder Phosphonat. Bevorzugt setzt man Trischlorpropylphosphat ein. Diese besonders bevorzugten Treibmittelzusammensetzungen sind frei von anderen Treibmitteln als CO<sub>2</sub> und deshalb besonders umweltverträglich.

Die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen eignen sich zur Erzeugung von allen bisher bekannten PUR-Schäumen aus Druckbehältern, insbesondere zur Verschäumung 1K- und

2K-PUR-Schaumstoffen. Auch für die Herstellung von Mehrkomponenten-PUR-Schaumstoffen, bei denen die Schaumbildner mit mehr als einer reaktiven Komponente separat in einem Druckbehälter abgefüllt sind, können die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen eingesetzt werden. Auch zur Herstellung sogenannter 1,5 K-PUR-Schäume, bei denen im Gegensatz zu den 2K-Schäumen dem Prepolymer kurz vor dem Ausbringen eine zur Umsetzung der Isocyanatgruppen nicht ausreichende Menge einer Polyolkomponente zugesetzt wird, können die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen verwendet werden.

Als sehr vorteilhaft erweisen sich die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen zur Herstellung von 1K- oder 2K-PUR-Schaumstoffen.

In der zu verschäumenden 1K-PUR-Schaumstoffmischung können dabei auf an sich bekannte Weise eine Polyolkomponente, eine Polyisocyanatkomponente, ein Katalysator sowie gegebenenfalls noch als Hilfsstoff ein Flammenschutzmittel als weitere Bestandteile neben der erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung enthalten sein.

Als Polyolkomponente können z. B. Glycerin, Glykole oder Polyetherpolyole, die als Additionsprodukte von Propylenoxid oder Ethylenoxid an mehrwertige Alkohole, Wasser oder Ethylen diamin erhalten wurden, oder Polyesterpolyole, die als Polykondensationsprodukte aus Polyolen mit Dicarbonsäuren oder deren Anhydriden erhalten wurden, oder Gemische derselben in der 1K-PUR-Schaumzusammensetzung enthalten sein. Eine typische Polyolkomponente kann z. B. ein Gemisch aus einem bromierten Polyetherpolyol (beispielsweise Diol oder Triol) mit einer Hydroxylzahl von 200 bis 350 und einem Polyetherpolyol (z. B. einem Diol) mit einer Hydroxylzahl von 110 sein. Weiterhin sind auch modifizierte Pflanzenöle mit einer OH-Zahl im Bereich von 100 bis 300, z. B. Rizinusöl, möglich.

Als Polyisocyanatkomponente können zum Beispiel Diphenylmethan-4,4'-diisocyanat, Diisocyanato-toluol, 1,5-Diisocyanato-naphthalin, Triisocyanato-triphenylmethan, 1,6-Diisocyanatohexan, vorzugsweise Diphenylmethan-4,4'-Diisocyanat, oder Gemische davon, eingesetzt werden.

Typische Katalysatoren in 1K-PUR-Schaummischungen, die im erfindungsgemäßen Verfahren mit einer erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung verschäumt werden können, sind organische Amine, Aminoalkohole oder Aminoether, z. B. 2-Dimethylaminoethyl-3-Dimethylaminopropylether, Diethanolamin, Dimethylcyclohexylamin, 2-Dimethylaminoethylether, oder Morphinverbindungen, wie z. B. 2,2-Dimorpholinodiethylether, N,N-Dimethylaminoethylmorpholin, N-Methylmorpholin. Bevorzugt sind die Morphinverbindungen, insbesondere 2,2-Dimorpholinodiethylether.

Als übliche Flammeschutzmittel können Trischlorisopropylphosphat, Trichlorisopropylphosphat, Trischlorethylphosphat, Trichlorethylphosphat, Trischlorpropylphosphat, Trichlorpropylphosphat, Dimethylethylphosphat, Trisdichlorisopropylphosphat, Dimethylmethylphosphonat, Dimethylenethylphosphat vorzugsweise Trischlorpropylphosphat, eingesetzt werden.

Als Stabilisatoren sind z. B. Copolymeren aus Siloxan geeignet.

Eine zu verschäumende 1K-PUR-Schaummischung enthält, bezogen auf die Schaummischung als 100 Gew.-%, beispielsweise 20 bis 30 Gew.-% einer Polyolkomponente, 40 bis 60 Gew.-% einer Polyisocyanatkomponente, 0,1 bis 3 Gew.-% Katalysator, gegebenenfalls 10 bis 15 Gew.-% eines Flammeschutzmittels, gegebenenfalls 1 bis 2 Gew.-% Schaumstabilisator neben 15 bis 35 Gew.-% einer erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung. Eine typische 1K-PUR-Schaummischung, die sich vorteilhaft mit

Hilfe der erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung verschäumen läßt, besteht so beispielsweise aus ca. 22,5 Gew.-% einer Polyolkomponente, z. B. aus einem Gemisch eines bromierten Polyetherpolyols mit einer Hydroxylzahl von 200 bis 350 und einem Polyetherpolyol mit einer Hydroxylzahl von 110 im Mischungsverhältnis 1:1, ca. 42,5 Gew.-% einer Polyisocyanatkomponente, z. B. Diphenylmethan-4,4'-diisocyanat, ca. 0,5 Gew.-% einer Katalysatorsubstanz wie z. B. 2,2-Dimorpholinodiethylether, ca. 1,5 Gew.-% Silikonschaumstabilisator, ca. 13 Gew.-% eines Flammenschutzmittels wie z. B. Trichlorpropylphosphat, und einem Anteil von ca. 20 Gew.-% an einer erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung. Aus einer derartigen 1K-PUR-Schaummischung kann ein Einkomponentenschaumstoff mit einer gleichmäßigen feinzelligen Struktur und niedriger Rohdichte, z. B. mit einer Rohdichte von ca. 23 bis 25 kg/m<sup>3</sup>, hergestellt werden.

Von den Einkomponenten-Schaumstoffen unterscheiden sich die 1,5K- und 2K-PUR-Schaumstoffe dadurch, daß die zur Aushärtung des Schaumes benötigte Polyolkomponente im Druckbehälter getrennt von der Prepolymerzusammensetzung gehalten wird und erst unmittelbar vor der Verschäumung dem Prepolymer zugesetzt wird. Als zweite Komponente kommen dabei alle bereits genannten Polyolkomponenten in Frage. Zur schnelleren Aushärtung kann die zweite Komponente darüber hinaus einen üblichen Katalysator, beispielsweise die bereits genannten Amin- oder Morpholin-Verbindungen oder auch metallorganische Verbindungen, wie z. B. Zinndioctoat, Kobaltnaphtenat, Dibutylzinndilaurat oder Eisenacetonylacetat, enthalten.

Die mit den erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen hergestellten 1K- oder Mehrkomponenten-PUR-Schaumstoffe zeigen ein sehr gutes Wärmeisolierungsvermögen und sind daher gut für Dämmzwecke, z. B. im Bau- oder Wohnbereich, geeignet. Auch für die Herstellung von Sprühklebern auf Polyurethansba-

sis sind die erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzungen geeignet.

Weiterhin umfaßt die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung eines 1K- oder 2K-PUR-Schaumstoffes, bei dem man aus einem Druckbehälter, welcher eine PUR-Schaummißchung aus einer Polyolkomponente, einem Isocyanatgruppen enthaltenen Prepolymer, einem Katalysator und gegebenenfalls weitere übliche Hilfsstoffe sowie eine der vorstehend beschriebenen Treibmittelzusammensetzungen enthält, einen PUR-Schaumstoff durch Entspannen des im Druckbehälter herrschenden Überdruckes auf Atmosphärendruck über ein Ventil erzeugt. Entsprechende Druckbehälter sowie für die Verschäumung geeignete Ventile sind allgemein bekannt.

Weiterhin betrifft die Erfindung 1K- oder Mehrkomponenten-PUR-Schaumstoffmischungen zur Erzeugung eines PUR-Schaumstoffes aus Druckbehältern, welche eine der vorstehend beschriebenen Treibmittelzusammensetzungen enthalten.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung einer Treibmittelzusammensetzung für die Erzeugung von PUR-Schaumstoffen aus Druckbehältern, bei dem man verflüssigtes Kohlendioxid als Treibmittelkomponente einsetzt. Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren wird in einem Druckbehälter die flüssige oder unter Druck verflüssigte physikalische Treibmittelkomponente in den gewünschten Gewichtsteilen vorgelegt und auf an sich bekannte Weise verflüssigtes, üblicherweise druckverflüssigtes, Kohlendioxid in der gewünschten Menge hineingedrückt. In einen Druckbehälter (Aerosoldose), welcher bereits das Prepolymer und gegebenenfalls alle weiteren Komponenten enthält, kann anschließend diese erfindungsgemäßen hergestellte Treibmittelzusammensetzung in der gewünschten Menge injiziert werden. Die Menge an Kohlendioxid wird dabei nur durch den für Aerosoldosen er-

laubten Druck reglementiert (10 bis 18 bar).

Erfnungsgemäß ist es nunmehr möglich, PUR-Schaumstoff-Mischungen enthaltende Druckbehälter herzustellen, welche pro 1 kg-Dose ca. 20 bis 30 g Kohlendioxid enthalten können. Nach bisher verwendeten Verfahren, bei denen Kohlendioxid immer in gasförmiger Form eingesetzt wurde, war es bislang nur möglich, pro 1 kg-Dose nur ca. 3 bis 5 g Kohlendioxid einzubringen. In vorteilhafter Weise ist es erfungsgemäß jetzt möglich, bei der Herstellung von PUR-Schaumstoffen aus Druckbehältern den Anteil an brennbarem physikalischen flüssigen oder unter Druck verflüssigtem Treibmitteln weiter zu reduzieren. Auch aus Kostengesichtspunkten ist eine Reduzierung der bisher üblichen flüssigen bzw. druckverflüssigten physikalischen Treibmittel äußerst vorteilhaft. Mit der erfungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung hergestellter 1K- oder Mehrkomponenten-PUR-Schaumstoffe besitzt eine vorwiegende geschlossenzellige sehr gleichmäßige feinzellige Struktur sowie ein sehr hohes Wärmeisolierungsvermögen. Dementsprechend eignen sich PUR-Schaumstoffe, welche mit einer erfungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung hergestellt wurden, besonders gut für Dämmzwecke im Bau- und Wohnbereich.

Die nachfolgenden Beispiele sollen die Erfundung näher erläutern, ohne sie jedoch in ihrem Umfang zu begrenzen.

### Beispiele

#### 1. Herstellung eines Polystyrol-Schaumstoffes

##### a) Verflüssigtes Kohlendioxid/R152a als Treibmittel:

Es wurden 200 kg Polystyrol (Schmelzindex 3,0-110) mit 2 kg Talkum als Nuklisierungsmittel vermischt und diese Mischung

in eine übliche Extruderanlage eindosiert und aufgeschmolzen. In die Schmelzzone des Extruders wurden über eine Einspritzdüse in die Polystyrolschmelze ca. 6 Gew.-% eines erfindungsgemäßen Treibmittels, bezogen auf Polystyrol, eindosiert. Die erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzung enthielt 14 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 86 Gewichtsteile R152a. Der Dampfdruck dieser Treibmittelzusammensetzung betrug ca. 14 bar bei 20 °C.

In der Mischzone wurde die Polystyrolschmelze mit der erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung homogen vermischt und anschließend die erhaltene Mischung über eine Düse extrudiert. Man erhielt einen geschlossenzelligen Schaumstoff von gleichmäßiger, feinzelliger Struktur.

Es wurden sowohl Polystyrol-Schaumfolien als auch Polystyrol-Schaumplatten erfindungsgemäß hergestellt. Eine erfindungsgemäß hergestellte Polystyrol-Schaumfolie besaß eine Dichte von ca. 35 kg/m<sup>3</sup>, eine erfindungsgemäß hergestellte Polystyrol-Schaumplatte eine Dichte von ca. 33 kg/m<sup>3</sup>.

b) Verflüssigtes Kohlendioxid/R152a/Ethanol als Treibmittel:

Wie unter Beispiel 1 a) beschrieben, wurde in eine Polystyrolschmelze ca. 8,5 Gew.-% eines erfindungsgemäßen Treibmittels, bezogen auf Polystyrol, eindosiert. Die erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzung enthielt 14 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid, 57 Gewichtsteile R152a und 29 Gewichtsteile Ethanol. Der Dampfdruck dieser Treibmittelzusammensetzungen betrug ca. 15 bar bei 20 °C.

Eine erfindungsgemäß hergestellte Polystyrol-Schaumfolie besaß eine Dichte von ca. 36 kg/m<sup>3</sup>, eine erfindungsgemäß hergestellte Polystyrol-Schaumplatte eine Dichte von ca. 34 kg/m<sup>3</sup>.

## 2. Herstellung eines Polyethylen-Schaumstoffes

### a) Verflüssigtes Kohlendioxid/R152a/R141b als Treibmittel:

200 g Polyethylen (Schmelzindex 3,5-150) wurden unter identischen Bedingungen, wie in Beispiel 1 für Polystyrol-Schaumstoff beschrieben, extrudiert. Es wurden ca. 6 Gew.-% einer Treibmittelmischung, bezogen auf Polyethylen, eindosiert. Erfindungsgemäß wurde eine Treibmittelzusammensetzung aus 14 Gewichtsteilen verflüssigtem Kohlendioxid, 50 Gewichtsteilen R152a und 36 Gewichtsteilen R141b eingesetzt. Es wurde ein feinzelliger Polyethylen-Schaumstoff mit geringer Schrumpfung erhalten. Das erfindungsgemäß hergestellte Polyethylen-Schaumrohr wies eine Dichte von ca 40 kg/m<sup>3</sup> auf.

## 3. Herstellung eines PUR-Schaumstoffes

Zur Herstellung des PUR-Schaumstoffes wurde als eine der Ausgangskomponenten eine Polyolmischung, bestehend aus 40 Gewichtsteilen eines Ethylendiamin/Propylenoxid-Polyethers (OH-Zahl 4.0), 60 Gewichtsteile eines Sorbitol/Glycerin/Propylenoxid-Polyethers (OH-Zahl 490), 1 Gewichtsteil Schaumstabilisator (Typ E-193 der Dow Corning Corporation) und 1,5 Gewichtsteile Dimethylcyclohexylamin eingesetzt. Diphenylmethan-diisocyanat wurde als Isocyanatkomponente in einer um 10 Gew.-% erhöhten stöchiometrischen Menge eingesetzt. Die PUR-Schaumstoffe wurden auf einer Niederdruckanlage mit einer Austragleistung von ca. 8 kg/min, mit der eine Dosierung von 3 Komponenten möglich ist, hergestellt. Als Mischaggregat diente ein statischer Mischer.

### a) Verflüssigtes Kohlendioxid/R141b/Wasser als Treibmittel:

Erfindungsgemäß wurde eine Treibmittelzusammensetzung in ei-

ner Menge von 30 Gewichtsteilen eingesetzt. Die Treibmittelzusammensetzung bestand aus 13,9 Gewichtsteilen verflüssigtem Kohlendioxid, 85,1 Gewichtsteilen R141b und zusätzlich 1 Gewichtsteil Wasser. Mit dieser erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung wurde ein PUR-Hartschaumstoff mit einer feinzelligen Struktur und einer Dichte von ca. 24 kg/m<sup>3</sup> hergestellt.

b) Verflüssigtes Kohlendioxid/n-Pantan/Wasser als Treibmittel:

Weiterhin wurde ein PUR-Schaumstoff mit 18 Gewichtsteilen einer Treibmittelzusammensetzung hergestellt. Diese Treibmittelzusammensetzung bestand erfindungsgemäß aus 13,9 Gewichtsteilen verflüssigtem Kohlendioxid und 85,1 Gewichtsteilen n-Pantan und zusätzlich 1 Gewichtsteil Wasser. Mit dieser Treibmittelzusammensetzung wurde ein PUR-Hartschaumstoff mit einer feinzelligen Struktur und einer Dichte von ca. 25,4 kg/m<sup>3</sup> erhalten.

c) Verflüssigtes Kohlendioxid/E245 als Treibmittel:

Weiterhin wurde ein PUR-Schaumstoff mit 35 Gewichtsteilen einer Treibmittelzusammensetzung hergestellt. Diese Treibmittelzusammensetzung bestand erfindungsgemäß aus 14 Gewichtsteilen verflüssigten Kohlendioxid und 85 Gewichtsteilen E245. Mit dieser Treibmittelzusammensetzung wurde ein PUR-Hartschaum mit einer feinzelligen Struktur und einer Dichte von ca. 33,5 kg/m<sup>3</sup> erhalten.

4. Verflüssigtes Kohlendioxid/Propan/Butan/Aceton als Treibmittel für 1K-PUR-Schaumstoffe:

a) 247 g einer Polyolvormischung, bestehend aus

73 g Polyetherpolyol (Diol), bromiert, Hydroxidzahl ca. 240,

73 g Polyetherpolyol (Diol), Hydroxidzahl ca. 110,

89 g Trischlorpropylphosphat,

5 g Silikonschaumstabilisator,

7 g Dimorpholindiyethylether,

wurden in eine Aerosoldose aus Aluminium mit eine Volumen von 1000 cm<sup>3</sup> eingefüllt. Es wurden 356 g Diphenylmethan-4,4-Diisocyanat zug. eben und die Aerosoldose mit einem Schaumaerosolventil verschlossen. Eine erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzung wurde hergestellt, indem in einem Druckgefäß 62 g druckverflüssigtes Propan/Butan und 10 g Aceton vorgelegt und 28 g druckverflüssigtes Kohlendioxid unter Mischen zugegeben wurde. 99 g dieser erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung wurden dann über eine übliche Aerosolabfüllvorrichtung in die die Schaumkomponenten enthaltende Aerosoldose injiziert. Die Aerosoldose wurde kurzfristig geschüttelt und für ca. 24 Stunden zur Ausbildung des Prepolymers stehengelassen. Nach Ablauf dieser Zeit war die 1K-PUR-Schaumstof.. i- schung zur Anwendung gebrauchsfertig.

Die 1K-PUR-Schaummischung wurde mittels der erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung aus der Aerosoldose ausgetrieben. Man erhielt einen PUR-Schaumstoff mit einer Rohdichte von ca. 23 kg/m<sup>3</sup> von gleichmäßiger, feinzelliger Struktur. Die Schrumpfung des PUR-Schaumstoffes nach einer Lagerung von 7 Tagen bei einer Luftfeuchtigkeit von ca. 90 % betrug im Mittel ca. 5 Längenprozent.

b) Wie unter a) beschrieben, wurde eine Polyolabmischung und eine Polyisocyanat in eine Aerosoldose gleicher Volumens eingefüllt. Als erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzung wurde eine Zusammensetzung aus 50 g Propan/Butan,

7,5 g Aceton und 20 g verflüssigtem Kohlendioxid eingesetzt. Die Herstellung der Treibmittelzusammensetzung und die Abfüllung in die Aerosoldose erfolgte, wie unter a) beschrieben.

Der mit dieser erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung hergestellt PUR-Schaumstoff zeigte eine Rohdichte von ca. 25 kg/m<sup>3</sup>.

**5. Verflüssigtes Kohlendioxid/Propan/Butan/R141b als Treibmittel für 1K-PUR-Schaumstoffe:**

Eine Polyolabmischung und ein Polyisocyanat wurde, wie in Beispiel 4 beschrieben, in eine Aerosoldose mit einem Volumen von 1000 cm<sup>3</sup> eingefüllt. Als erfindungsgemäße Treibmittelzusammensetzung wurde eine Zusammensetzung aus 62 g Propan/Butan, 10 g R141b und 28 g verflüssigtem Kohlendioxid eingesetzt. Die Herstellung der Treibmittelzusammensetzung und deren Abfüllung in die Aerosoldose erfolgte, wie in Beispiel 4 beschrieben.

Der mit dieser erfindungsgemäßen Treibmittelzusammensetzung hergestellte PUR-Schaumstoff zeigte eine Rohdichte von ca. 25 kg/m<sup>3</sup>.

**6. Verflüssigtes Kohlendioxid/Trichlorpropylphosphat/R141b als Treibmittel für 1K-PUR-Schaumstoffe:**

214 g einer Polyolabmischung und 356 g Polyisocyanat wurden, wie in Beispiel 4 beschrieben, in eine Aerosoldose mit einem Volumen von 1.000 cm<sup>3</sup> eingefüllt. Eine erfindungsgemäße Zusammensetzung wurde hergestellt, indem 100 g Trichlorpropylphosphat und 10 g R141b in einem Druckgefäß vorgelegt und

28 g druckverflüssigtes Kohlendioxid unter Mischen zugegeben wurde. 99 g dieser Treibmittelzusammensetzung wurden, wie in Beispiel 4 beschrieben, in die Aerosoldose abgefüllt.

## Patentansprüche

1. Treibmittelzusammensetzung zur Herstellung geschäumter Kunststoffe und zur Herstellung von Ein- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffen aus Druckbehältern, dadurch gekennzeichnet, daß sie 0,5 bis 50 Gew.-% verflüssigtes Kohlendioxid enthält.

2. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie 5 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 10 bis 50 Gew.-%, insbesondere 10 bis 20 Gew.-% verflüssigtes CO<sub>2</sub> enthält.

3. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2 zur Herstellung geschäumter Kunststoffe, dadurch gekennzeichnet, daß sie 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines flüssigen oder unter Druck verflüssigten physikalischen Treibmittels aus der Gruppe Alkohole mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, der aliphatischen Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, der cyclischen Kohlenwasserstoffe mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen, der halogenhaltigen Kohlenwasserstoffe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen oder halogenhaltigem Ether mit insgesamt 2 bis 6 Kohlenstoffatomen enthält.

4. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2 zur Herstellung von Ein- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffen aus Druckbehältern, dadurch gekennzeichnet, daß sie 10 bis 50 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines flüssigen oder unter Druck verflüssigten Treibmittels aus der Gruppe der Ether mit insgesamt 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, der Ketone mit 3 bis 5 Kohlenstoffatomen, der aliphatischen Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, der cyclischen Kohlenwasserstoffe

mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen, der halogenhaltigen Kohlenwasserstoffe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen oder der halogenhaltigen Ether mit insgesamt 2 bis 6 Kohlenstoffatomen enthält.

5. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2 zur Herstellung von Ein- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffen aus Druckbehältern, dadurch gekennzeichnet, daß sie 10 bis 50 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 10 bis 100 Gewichtsteile mindestens eines Trialkylphosphates oder Trialkylphosphonates aus der Gruppe Triethylphosphat, Trichlorisopropylphosphat, Trischlorethylphosphat, Trischlorisopropylphosphat, Trischlorpropylphosphat, Trichlorethylphosphat, Trichlorpropylphosphat, Triethylphosphat, Dimethylethylphosphat, Trichlorisopropylphosphat, Dimethylmethylphosphonat Diethylmethylphosphonat oder Diethylethylphosphonat, vorzugsweise Trischlorpropylphosphat, enthält.

6. Halogenfreie Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß sie 20 bis 30 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 50 bis 60 Gewichtsteile Butan oder eines Propan/Butan-Gemisches und/oder 5 bis 15 Gewichtsteile Aceton enthält.

7. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß sie 20 bis 40 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 10 bis 50 Gewichtsteile eines halogenhaltigen Kohlenwasserstoffes aus der Gruppe 1,1-Dichlor-1-fluorethan, Pentafluorethan oder 1,1-Difluorethan enthält.

8. Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß sie 20 bis 40 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 10 bis 50 Gewichtsteile Difluormethoxy-2,2,2-trifluorethan enthält.

9. Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe mit Hilfe von Treibmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man eine flüssige Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1, welche 0,5 bis 50 Gew.-% verflüssigtes Kohlendioxid enthält, einsetzt.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines flüssigen oder unter Druck verflüssigten Treibmittels aus der Gruppe Alkohole mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, aliphatische Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen, cyclische Kohlenwasserstoffe mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen oder halogenhaltige Ether mit insgesamt 2 bis 6 Kohlenstoffatomen enthält, einsetzt.

11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile mindestens eines aliphatischen oder halogenhaltigen Kohlenwasserstoffes oder halogenhaltigen Ethers enthält, einsetzt.

12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 30 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Difluorethan und/oder 30 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Dichlor-1-fluorethan enthält, einsetzt.

13. Verfahren nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile 1,1-Dichlor-1-fluorethan enthält, einsetzt.

14. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid, 50 bis 70 Gewichtsteile 1,1-Difluorethan und 20 bis 35 Gewichtsteile Ethanol enthält, einsetzt.

15. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile Difluormethoxy-2,2,2-trifluorethan enthält, einsetzt.

16. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung, welche 10 bis 20 Gewichtsteile verflüssigtes Kohlendioxid und 80 bis 90 Gewichtsteile n-Pantan enthält, einsetzt.

17. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß man geschäumte Polyethylen-, Polystyrol- oder Poly-urethan-Kunststoffe herstellt.

18. Verfahren zur Herstellung eines Einkomponenten- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffes, dadurch gekennzeichnet, daß man aus einem Druckbehälter, welcher ein Isocyanatgruppen enthaltendes Prepolymer, gegebenenfalls weitere übliche Hilfsstoffe sowie als Treibmittel eine Treibmittelzusammensetzung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 2 oder 4 bis 8 enthält, einen Polyurethanschaumstoff durch Entspannen des im Druckbehälter herrschenden Überdruckes auf Atmosphärendruck über ein geeignetes Ventil erzeugt.

19. Verfahren nach Anspruch 18, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Treibmittelzusammensetzung in einer Menge von 5 bis 40 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtzusammensetzung aus Prepolymer und Treibmittelzusammensetzung, einsetzt.

20. Verfahren zur Herstellung einer Treibmittelzusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man in eine flüssige oder unter Druck verflüssigte weitere Komponente, vorzugsweise ein Treibmittel oder ein Flammenschutzmittel unter Druck verflüssigtes Kohlendioxid einleitet oder umkehrt, sodaß die Treibmittelzusammensetzung 0,5 bis 50 Gew.-% flüssiges CO<sub>2</sub> enthält.

21. Zusammensetzung aus Prepolymer und Treibmittel zur Herstellung eines Einkomponenten- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffes, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine Treibmittelzusammensetzung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 2 oder 4 bis 8 enthält.

22. Anordnung zur Herstellung eines Einkomponenten- oder Zweikomponenten-Polyurethanschaumstoffes, dadurch gekennzeichnet, daß sie ein Isocyanatgruppen enthaltendes Prepolymer und eine Treibmittelzusammensetzung gemäß einem der Ansprüche 1 bis 2 oder 4 bis 8 in einem mit einem Ventil versehenen Druckbehälter enthält.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Application No  
PCT/EP 95/04122

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 6 C08J9/12 C09K3/30

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  
IPC 6 C08J C09K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO,A,94 17133 (SEALED AIR CORP ;LEE SHAU TARNG (US)) 4 August 1994	1-3,7,9, 17
A	see page 12, line 26-36 see page 14; examples 1,2,5; table 1 see claims	10-12
X	---	1
A	WO,A,91 12287 (DOYLE EARL N) 22 August 1991 see page 5, line 5-12 see page 5, line 16-29 see claims	4,5, 17-22
	---	-/-

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*&\* document member of the same patent family

1

Date of the actual completion of the international search

22 March 1996

Date of mailing of the international search report

18.04.96

### Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 H/V Rijswijk  
Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 eps nl.  
Fax (+ 31-70) 340-3016

### Authorized officer

Oudot, R

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 95/04122

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8947 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A17, AN 89-343299 & JP,A,01 254 742 ( SEKISUI PLASTICS KK) , 11 October 1989 see abstract ---	1-3,6, 9-11,16, 17,20
A	EP,A,0 155 876 (AIR LIQUIDE) 25 September 1985 see page 3, line 10-17 see claims 1-7 ---	1-3,20
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 7746 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A13, AN 77-81827Y & JP,A,52 117 957 ( ASAHI DOW KK) , 3 October 1977 see abstract ---	1-3,6,9, 10,17,20
A	JOURNAL OF CELLULAR PLASTICS, vol. 27, no. 2, 1 March 1991 pages 192-205, XP 000238081 HUBER L M ET AL 'ALTERNATE BLOWING AGENTS IN PMDI AND TDI APPLIANCE FOAMS' -----	1,4,5, 17-22
1		

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Application No  
PCT/EP 95/04122

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
WO-A-9417133	04-08-94	US-A-	5348984	20-09-94
		AU-B-	5989994	15-08-94
		US-A-	5462974	31-10-95
-----	-----	-----	-----	-----
WO-A-9112287	22-08-91	CA-A-	2075975	14-08-91
		EP-A-	0517858	16-12-92
-----	-----	-----	-----	-----
EP-A-0155876	25-09-85	FR-A-	2560064	30-08-85
		AU-B-	573490	09-06-88
		AU-B-	3908485	05-09-85
		CA-A-	1270745	26-06-90
		JP-A-	60210693	23-10-85
		US-A-	4626376	02-12-86
-----	-----	-----	-----	-----

## INTERNATIONALES RECHERCHENBERICHT

Int. : Aktienzeichen  
PCT/EP 95/04122

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 6 C08J9/12 C09K3/30

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) **IPK 6 C08J C09K**

Recherchierte aber nicht zum Mindestprustoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evl. verwendete Suchbegriffe)

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO,A,94 17133 (SEALED AIR CORP ;LEE SHAU TARNG (US)) 4.August 1994	1-3,7,9,
A	siehe Seite 12, Zeile 26-36	17
	siehe Seite 14; Beispiele 1,2,5; Tabelle 1	10-12
	siehe Ansprüche	
	---	
X	WO,A,91 12287 (DOYLE EARL N) 22.August 1991	1
A	siehe Seite 5, Zeile 5-12	4,5, 17-22
	siehe Seite 5, Zeile 16-29	
	siehe Ansprüche	
	---	
	- / --	

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- L' Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie aufgeführt)
- O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
- T' Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- X' Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfundenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- Y' Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfundenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- & Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

1

#### Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

22. März 1996

18.04.96

Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde  
Europäischer Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+ 31-70) 340-4040, Tx. 31 651 epo nl.  
Fax (+ 31-70) 340-3016

### Bevollmächtigter Bediensteter

Oudot, R

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internat. Aktenzeichen  
PCT/EP 95/04122

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8947 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A17, AN 89-343299 & JP,A,01 254 742 ( SEKISUI PLASTICS KK) , 11.Oktober 1989 siehe Zusammenfassung ---	1-3,6, 9-11,16, 17,20
A	EP,A,0 155 876 (AIR LIQUIDE) 25.September 1985 siehe Seite 3, Zeile 10-17 siehe Ansprüche 1-7 ---	1-3,20
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 7746 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A13, AN 77-81827Y & JP,A,52 117 957 ( ASAHI DOW KK) , 3.Oktober 1977 siehe Zusammenfassung ---	1-3,6,9, 10,17,20
A	JOURNAL OF CELLULAR PLASTICS, Bd. 27, Nr. 2, 1.März 1991 Seiten 192-205, XP 000238081 HUBER L M ET AL 'ALTERNATE BLOWING AGENTS IN PMDI AND TDI APPLIANCE FOAMS' -----	1,4,5, 17-22
1		

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen,

selben Patentfamilie gehören

Int. Aktenzeichen  
PCT/EP 95/04122

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO-A-9417133	04-08-94	US-A-	5348984	20-09-94
		AU-B-	5989994	15-08-94
		US-A-	5462974	31-10-95
-----	-----	-----	-----	-----
WO-A-9112287	22-08-91	CA-A-	2075975	14-08-91
		EP-A-	0517858	16-12-92
-----	-----	-----	-----	-----
EP-A-0155876	25-09-85	FR-A-	2560064	30-08-85
		AU-B-	573490	09-06-88
		AU-B-	3908485	05-09-85
		CA-A-	1270745	26-06-90
		JP-A-	60210693	23-10-85
		US-A-	4626376	02-12-86
-----	-----	-----	-----	-----



PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM  
Internationales Büro  
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE  
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)



(51) Internationale Patentklassifikation <sup>6</sup> : <b>C08J 9/12, C09K 3/30</b>		A3	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: <b>WO 96/14354</b>
			(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: <b>17. Mai 1996 (17.05.96)</b>
(21) Internationales Aktenzeichen: <b>PCT/EP95/04122</b>		(81) Bestimmungsstaaten: CN, JP, PL, SG, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).	
(22) Internationales Anmeldedatum: 20. Oktober 1995 (20.10.95)			
(30) Prioritätsdaten: P 44 39 082.3 2. November 1994 (02.11.94) DE 195 02 708.6 28. Januar 1995 (28.01.95) DE		<b>Veröffentlicht</b> <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i>	
(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): SOLVAY FLUOR UND DERIVATE GMBH [DE/DE]; Hans-Böckler-Allee 20, D-30173 Hannover (DE).		(88) Veröffentlichungsdatum des internationalen Recherchenberichts: <b>13. Februar 1997 (13.02.97)</b>	
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): KRÜCKE, Werner [DE/DE]; Ferdinand-Wallbrecht-Strasse 52, D-30163 Hannover (DE).			
(74) Anwalt: LAUER, Dieter, Solvay Pharma Deutschland GmbH, Hans-Böckler-Allee 20, D-30173 Hannover (DE).			

(54) **Title:** FOAMING AGENTS CONTAINING LIQUID CARBON DIOXIDE

(54) **Bezeichnung:** FLÜSSIGES KOHLENDIOXID ENTHALTENDE TREIBMITTEL

(57) **Abstract**

The invention concerns a process for preparing foamed plastics, wherein a liquid foaming agent composition containing carbon dioxide liquefied under pressure is used. In addition to the carbon dioxide liquefied under pressure, all conventional liquid physical foaming agents such as alcohols, aliphatic or cyclical hydrocarbons, halogenous hydrocarbons or halogenous ethers can be used. The process is suitable in particular for preparing foamed polyethylene, polystyrene or polyurethane plastics. Foaming agent compositions containing carbon dioxide liquefied under pressure are also suitable for producing single or multi-component polyurethane foamed materials. In addition to the carbon dioxide liquefied under pressure all conventional liquid physical foaming agents such as ethers, ketones, aliphatic or cyclical hydrocarbons, halogenous hydrocarbons or halogenous ethers can be used. The invention further concerns a process for preparing these foaming agent compositions.

(57) **Zusammenfassung**

Beschrieben wird ein Verfahren zur Herstellung geschäumter Kunststoffe, bei dem man eine flüssige Treibmittelzusammensetzung einsetzt, welche unter Druck verflüssigtes Kohlendioxid enthält. Neben dem unter Druck verflüssigtem Kohlendioxid können dabei alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel wie Alkohole, aliphatische oder cyclische Kohlenwasserstoffe, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether verwendet werden. Das Verfahren eignet sich insbesondere für die Herstellung geschäumter Polyethylen-, Polystyrol- oder Polyurethan-Kunststoffe. Treibmittelzusammensetzungen, welche unter Druck verflüssigtes Kohlendioxid enthalten, eignen sich auch zur Erzeugung von Einkomponenten- oder Mehrkomponenten-Polyurethan-Schaumstoffen. Neben dem unter Druck verflüssigtem Kohlendioxid können auch hier alle üblichen flüssigen physikalischen Treibmittel wie Ether, Ketone, aliphatische oder cyclische Kohlenwasserstoffe, halogenhaltige Kohlenwasserstoffe oder halogenhaltige Ether eingesetzt werden. Weiterhin wird ein Verfahren zur Herstellung dieser Treibmittelzusammensetzungen beschrieben.

**LEDIGLICH ZUR INFORMATION**

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Oesterreich	GA	Gaben	MR	Mauretanien
AU	Australien	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GE	Georgien	NE	Niger
BE	Belgien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	NZ	Neuseeland
BJ	Benin	IE	Irland	PL	Polen
BR	Brasilien	IT	Italien	PT	Portugal
BY	Belarus	JP	Japan	RO	Rumänien
CA	Kanada	KZ	Kenya	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	KR	Republik Korea	SI	Slowenien
CI	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	SK	Slowakei
CM	Kamerun	LI	Liechtenstein	SN	Senegal
CN	China	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
CS	Tschechoslowakei	LU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	TJ	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dänemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
ES	Spanien	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika
FI	Finnland	ML	Mali	UZ	Usbekistan
FR	Frankreich	MN	Mongolei	VN	Vietnam

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Intern. Application No  
PCT/EP 95/04122A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 6 C08J9/12 C09K3/30

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  
IPC 6 C08J C09K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO,A,94 17133 (SEALED AIR CORP ;LEE SHAU TARNG (US)) 4 August 1994	1-3,7,9,
A	see page 12, line 26-36	17
	see page 14; examples 1,2,5; table 1	10-12
	see claims	
X	---	
A	WO,A,91 12287 (DOYLE EARL N) 22 August 1991	1
	see page 5, line 5-12	
	see page 5, line 16-29	4,5,
	see claims	17-22
	---	
	---	

 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex.

## \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document relating the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*&\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  22 March 1996	Date of mailing of the international search report  18.04.96
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer  Oudot, R

## C(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8947 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A17, AN 89-343299 & JP,A,01 254 742 ( SEKISUI PLASTICS KK) , 11 October 1989 see abstract ---	1-3,6, 9-11,16, 17,20
A	EP,A,0 155 876 (AIR LIQUIDE) 25 September 1985 see page 3, line 10-17 see claims 1-7 ---	1-3,20
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 7746 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A13, AN 77-81827Y & JP,A,52 117 957 ( ASAHI DOW KK) , 3 October 1977 see abstract ---	1-3,6,9, 10,17,20
A	JOURNAL OF CELLULAR PLASTICS, vol. 27, no. 2, 1 March 1991 pages 192-205, XP 000238081 HUBER L M ET AL 'ALTERNATE BLOWING AGENTS IN PDI AND TDI APPLIANCE FOAMS' -----	1,4,5, 17-22

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

In.  Information on patent family members

International Application No.  
PCT/EP 04122

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO-A-9417133	04-08-94	US-A- 5348984 AU-B- 5989994 US-A- 5462974	20-09-94 15-08-94 31-10-95
WO-A-9112287	22-08-91	CA-A- 2075975 EP-A- 0517858	14-08-91 16-12-92
EP-A-0155876	25-09-85	FR-A- 2560064 AU-B- 573490 AU-B- 3908485 CA-A- 1270745 JP-A- 60210693 US-A- 4626376	30-08-85 09-06-88 05-09-85 26-06-90 23-10-85 02-12-86

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationale Aktenzeichen

PCT/EP 95/04122

A. KLASSEIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 6 C08J9/12 C09K3/30

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK  
B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprässtoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)  
IPK 6 C08J C09K

Recherchierte aber nicht zum Mindestprässtoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

## C. ALS WESENTLICH ANGEBEHENE UNTERLAGEN

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO,A,94 17133 (SEALED AIR CORP ;LEE SHAU TARNG (US)) 4.August 1994 siehe Seite 12, Zeile 26-36 siehe Seite 14; Beispiele 1,2,5; Tabelle 1 siehe Ansprüche	1-3,7,9, 17 10-12
X	WO,A,91 12287 (DOYLE EARL N) 22.August 1991 siehe Seite 5, Zeile 5-12 siehe Seite 5, Zeile 16-29 siehe Ansprüche	1 4,5, 17-22
	---	-/-



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

- Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- ‘A’ Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- ‘E’ älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- ‘L’ Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifach erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannte Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besuchten Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- ‘O’ Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- ‘P’ Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum, veröffentlicht worden ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

22.März 1996

Absendetermin des internationalen Recherchenberichts

18.04.96

Bevollmächtigter Bediensteter

Oud. 1<sup>st</sup>, R

Name : ... Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde  
Europäischer Patentamt, P.B. 5818 Patentlinie 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 cpo nl.  
Fax (+ 31-70) 340-3016

## INTERNATIONALER FORSCHENBERICHT

Intern. Aktenzeichen  
PCT/EP 95/04122

## C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Bericht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8947 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A17, AN 89-343299 & JP,A,01 254 742 ( SEKISUI PLASTICS KK) , 11.Oktober 1989 siehe Zusammenfassung ---	1-3,6, 9-11,16, 17,20
A	EP,A,0 155 876 (AIR LIQUIDE) 25.September 1985 siehe Seite 3, Zeile 10-17 siehe Ansprüche 1-7 ---	1-3,20
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 7746 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A13, AN 77-81827Y & JP,A,52 117 957 ( ASAHI DOW KK) , 3.Oktober 1977 siehe Zusammenfassung ---	1-3,6,9, 10,17,20
A	JOURNAL OF CELLULAR PLASTICS, Bd. 27, Nr. 2, 1.März 1991 Seiten 192-205, XP 000238081 HUBER L M ET AL 'ALTERNATE BLOWING AGENTS IN PMDI AND TDI APPLIANCE FOAMS' -----	1,4,5, 17-22

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inv.-Nr. s Aktenzeichen

EP 95/04122

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO-A-9417133	04-08-94	US-A-	5348984	20-09-94
		AU-B-	5989994	15-08-94
		US-A-	5462974	31-10-95
-----	-----	-----	-----	-----
WO-A-9112287	22-08-91	CA-A-	2075975	14-08-91
		EP-A-	0517858	16-12-92
-----	-----	-----	-----	-----
EP-A-0155876	25-09-85	FR-A-	2560064	30-08-85
		AU-B-	573490	09-06-88
		AU-B-	390848	05-09-85
		CA-A-	1270745	26-06-90
		JP-A-	60210693	23-10-85
		US-A-	4626376	02-12-86
-----	-----	-----	-----	-----